原子

ポイント1 原子（げんし）とは

＿＿＿にあてはまる語句を確認しましょう。

物質をつくる最小の単位である粒子（りゅうし）を＿**原子**＿という。
└ 図1，表1

図1 原子のイメージ

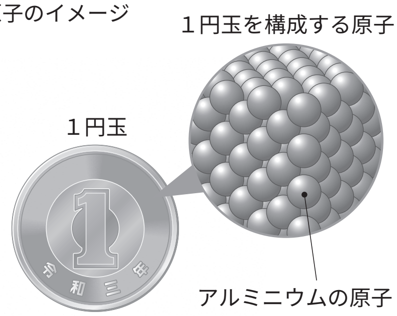


表1 代表的な原子の種類

水素	ナトリウム
ヘリウム	マグネシウム
炭素	アルミニウム
窒素	カリウム
酸素	カルシウム
硫黄	鉄
塩素	銅
ケイ素	亜鉛
ネオン	金
アルゴン	銀

ポイント2 原子の性質

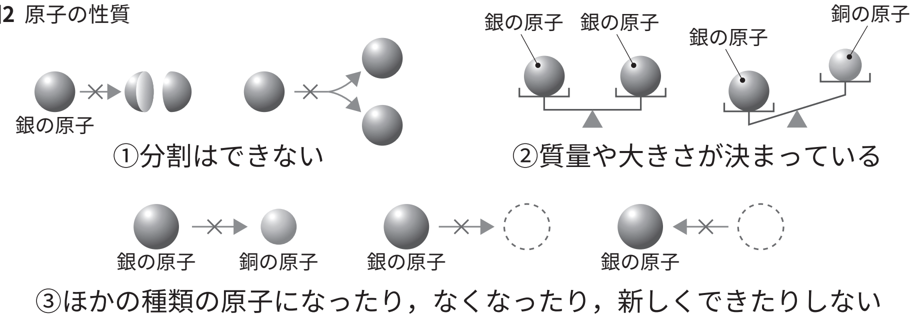
＿＿＿にあてはまる語句を確認しましょう。

①原子は化学変化によって，それ以上分割（ぶんかつ）することが＿**できない**＿。
└ 図2①

②原子の種類によって＿**質量**＿や＿**大きさ**＿が 決まっている。
└ 図2②

③原子は化学変化によって，＿**ほかの種類**＿の原子になったり，
なくなったり，新しくできたりすることは＿**ない**＿。
└ 図2③

図2 原子の性質



確認テスト

次の問いに答えなさい。

(1) それ以上分割することができない，物質をつくる最小の単位である粒子を何というか。　**原子**

(2) 原子は種類によって，大きさは決まっているか。　**決まっている**

(3) 化学変化によって，原子はほかの種類の物質に変化するか。　**変化しない**

(4) 原子は,化学変化によって分割することはできるか。　**できない**

(5) 原子の質量について，次のうち，正しく述べているのはどれか。
ア　原子の種類に関わらずすべて同じ質量である。
イ　原子の種類によって決まった質量になっている。
ウ　化学変化によって質量が変化するので定まっていない。　**イ**

(6) 原子を化学変化によって新しくつくることはできるか。　**できない**